

المحاضرة الأولى : الوحدات والأبعاد

Unites and Dimensions

أ. د/ على محمد عبد الوهاب مشهور

بعد دراسة هذه الوحدة ينبغي أن تكون قادراً على:

- التعريف بالفيزياء وأهميتها لدارسي الزراعة
- معرفة الكميات الفيزيائية الأساسية والمشتقة
- معرفة الوحدات المستخدمة في القياس وخصوصاً في المجال الزراعي
- معرفة نظم الوحدات المستخدمة في بلدان العالم
- أهمية دراسة الأبعاد في الحياة العملية

- هل هناك فرق بين كلمتي فيزياء وطبيعة؟

الفيزياء كلمة يونانية الأصل معناها معرفة الطبيعة

- ما أهمية دراسة الفيزياء أو الطبيعة لطلاب كلية الزراعة؟

.....

.....

.....

تعريف علم الفيزياء

هو العلم الذي يهتم بدراسة كل من المادة والطاقة والتفاعل بينهما، لذلك فهي علم يسعى لدراسة الكون بما فيه من مادة matter وطاقة energy وتفاعلاتهما، وما ينتج عن ذلك من ظواهر متكررة.

أو

العلم الذي يدرس الطبيعة، أو كل شيء موجود في هذه الطبيعة.

أو

هو علم كمي هدفه وصف جميع الظواهر في العالم الطبيعي والتعبير عن العلاقات الأساسية في صورة معادلة رياضية.

يعتمد علم الفيزياء على:

- الملاحظة

- التجربة

- التفكير النظري بهدف صياغة نظريات تساعد في فهم مكونات هذا الكون وتفسير سلوك هذه المكونات ومحاولة التحكم من أصغر جزء في الكون مثل مكونات نواة الذرة إلى الأجرام السماوية والمجرات.

الأبعاد والوحدات المستخدمة في القياس:

البعد:

هو أي كمية فيزيائية مقدرة بوحدات خاصة، مثل الطول، الكتلة، الزمن، القوة، العجلة.

الوحدة:

هي كمية معيارية وضعت لغرض تقدير كمية فيزيائية معينة (بعد معين) مثلاً المتر للطول ، النيوتن للقوة .

المعادلة الرياضية:

معادلة لها طرفين: طرف أيمن وطرف أيسر.

ويجب أن يكون الطرفين متساويين بجميع المعاني الفيزيائية دون استثناء في الأبعاد والقوى

الكميات الفيزيائية الأساسية:

هي الكميات التي لا يمكن استنتاجها أو ارجاعها إلى صورة أبسط منها بدلالة كميات فيزيائية أخرى وهم ٧: الطول، الكتلة، الزمن، درجة الحرارة، التيار الكهربى، كمية المادة والشدة الضوئية.

الكميات الفيزيائية المشتقة:

هي الكميات التي يمكن اشتقاقها بدلالة الكميات الفيزيائية الأساسية أو ارجاعها إلى صورة أبسط مثل: السرعة، العجلة، القوة، الطاقة وكمية التحرك

نظم الوحدات القياسية:

النظام الفرنسي المطلق أو نظام جاوس: Gaws system
وحداته الأساسية: الجرام، السنتيمتر والثانية في تحديد
الأبعاد وتعرف هذه الوحدات (g, cm, s) بالوحدات
القياسية المطلقة

النظام البريطاني: FPS system
وحداته الأساسية: القدم، الباوند والثانية (FPS) لا تستخدم
كثيراً في المجالات العلمية.

النظام الدولي للوحدات (SI) International system
وحداته الأساسية: المتر–الكيلو جرام– الثانية–الأمبير–
الكلفن–الكاندلا– المول

Physical Quantity	Symbol for Quantity	Name of SI Unit	Symbol for SI unit
Length	L	Meter	m
Mass	M	Kilogram	Kg
Time	T	Second	s
Electric current	I	Ampere	A
Thermodynamic temperature	K	Kelvin	K
Luminous intensity	IV	Candela	cd
Amount of substance	N	Mole	mol

تعريف الوحدات الأساسية

Base Units

المتر (m) : The meter

هو طول المسافة التي يقطعها الضوء في الفراغ أثناء الفترة الزمنية ١ / ٢٩٩٧٤٢٤٥٨ جزء من الثانية.

هناك نموذج دولي أصلي للمتر محتفظ به في الحجرة الدولية للأوزان والمقاييس ومصنوع من سبيكة تقاوم التغير في طولها بتغير درجة الحرارة.



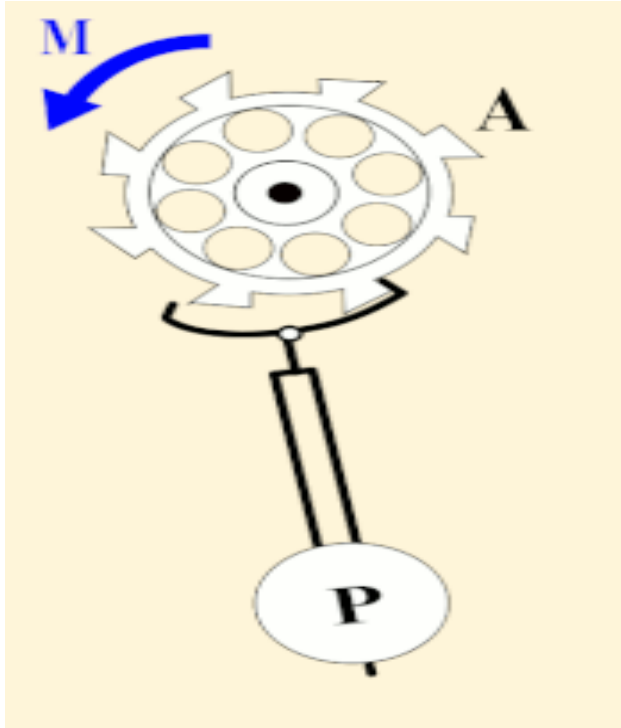
الكيلو جرام (Kg) : The Kilogram

النموذج المعياري الذي يستخدم لمعايرة الكيلوجرام هو كتلة اسطوانية مصمتة قطرها ٣٩ ملليمتر وارتفاعها ٣٩ ملليمتر وتتكون من ٩٠% من البلاتين و ١٠% من الاريديوم ومحفوظة عند درجة صفر مئوي موجودة في باريس والولايات المتحدة الأمريكية.



الثانية (sec) : The second

تم تعريفها عن طريق الهيئة الدولية للأوزان والقياسات - CIPM منذ عام ١٩٦٧ ومع ظهور الساعات الذرية على أنها:
الفترة الزمنية لعمل ٩١٩٢٦٣١٧٧٠ دورة لأشعة تصدر من انتقال الإلكترون بين مستويين معينين لمستوى الطاقة القاعدي لذرة السيزيوم-١٣٣



الأمبير (A) : The Ampere

هو شدة التيار الناتج عن مرور شحنة كهربائية مقدارها ١ كولوم خلال موصل في زمن قدره ١ ثانية.

أو هو شدة التيار الكهربائي المار في سلكين متوازيين في الفراغ مفصولان عن بعضهما البعض مسافة ١ متر وتبلغ قوة التجاذب أو التنافر بينهما قوة قدرها 2×10^{-7} نيوتن لكل متر من طول السلكين.

الكلفن (K) The Kelvin

هو وحدة قياس درجة الحرارة والتي تعتبر مؤشراً على كمية الطاقة الحرارية التي يخترنها الجسم، ويستخدم الكلفن في القياسات العملية لأنه مقياس لدرجة نشاط الجزيئات في المادة حيث أنه عند درجة صفر كلفن (الصفر المطلق) تتوقف حركة الجزيئات تماماً.

وتساوى 273.15 من الحرارة عند النقطة الثلاثية للماء .

الشمعة أو الكاندلا (cd) The candela

تعرف الشمعة القياسية الواحدة بأنها الإضاءة الصادرة عن مصدر ضوئي ذو تردد معين وشدة معينة في اتجاه معين.

أو هي شدة الإشعاع في الاتجاه العمودي لسطح مساحته ١/٦٠٠٠٠٠ م^٢ لجسم أسود تماماً عند درجة حرارة تصلب البلاتين (١٧٧٣°م) تحت ضغط ١٠١٣٢٥ نيوتن لكل متر مربع.

المول أو الجزيء جرام The mole

يعرف على أنه الكتلة الذرية أو الجزيئية للمادة معبراً عنها بالجرام أو هو كمية المادة التي تحتوى على نفس عدد الجسيمات التي يحتويها ١٢ جرام من الكربون.

وهذه الجسيمات قد تكون ذرات أو جزيئات أو أيونات أو إلكترونات منفردة.

أسماء ورموز بعض الوحدات المشتقة

Physical Quantity	Name	Symbol	Definition
Energy	Joule	J	$\text{Kgm}^2\text{s}^{-2}$
Force	Newton	N	$\text{Kgms}^{-2} = \text{Jm}^{-1}$
Power	Watt	W	$\text{Kgm}^2\text{s}^{-3} = \text{Js}^{-1}$
Electric charge	Coulomb	C	As
Electric potential difference	Volt	V	$\text{Kgm}^2 \text{s}^{-3}\text{A}^{-2} = \text{JA}^{-1}\text{s}^{-1}$
Electric Resistance	Ohm	S	$\text{Kgm}^2\text{s}^{-3}\text{A}^{-2} = \text{VA}^{-1}$
Electric Capacitance	Farad	F	$\text{A}^2\text{s}^4\text{Kg}^{-1}\text{m}^{-2} = \text{ASV}^{-1}$
Frequency	Hertz	Hz	s^{-1}
Customary Temperature	Degree Celsius	°C	$t^{\circ}\text{C} = \text{TK} - 273.15$
Area	Square Meter	m ²	
Volume	Cubic Meter	m ³	
Density	Kilogram per cubic meter	Kgm^{-3}	
Velocity	Meter	ms^{-2}	

نظرية الأبعاد وتطبيقاتها

كل كمية فيزيائية مشتقة يمكن التعبير عنها بدلالة الكميات الفيزيائية الأساسية مرفوعة إلى أسس أو قوى يطلق عليها الكمية الفيزيائية المشتقة بشرط تساوي أبعاد وأسس الكمية الفيزيائية الأساسية في طرفي المعادلة.

فوائد نظرية الأبعاد:

- التأكد من صحة أي تعريف لي كمية فيزيائية
- اختبار صحة القوانين
- التحقق من المقادير الثابتة التي تدخل ضمن أي كمية طبيعية
- تعيين أبعاد كمية فيزيائية مجهولة
- الكشف عن قانون فيزيائي جديد

تحليل الأبعاد القياسية Dimension Analysis

أي قيمة يمكن تحليلها في ثلاثة أبعاد رئيسية:
البعد الطولي length (L)، البعد الكتلي Mass (M) والبعد
الزمني Time (T)

وهناك قيما غير موجهة non dimensional values مثل هذه
القيم عند تحليلها فإنها تأخذ العلامات البعدية التالية $L^0 M^0 T^0$
مثلاً: السرعة يمكن تحليلها في اتجاهي المسافة المقطوعة وفي وحدة
الزمن أي LT^{-1}

والحجم : هو مكعب البعد الطولي فهو لذلك L^3
الكثافة يمكن تحليلها على اعتبار أنها كتلة وحدة الحجم : ML^{-3}
أو التزاما بالترتيب العام (LMT) فتكون : $L^{-3} M T^0$
وهكذا يمكن تحليل القوة كما يلي: MLT^{-2} أو LMT^{-2}

قواعد تحليل الأبعاد :

- ١- عند جمع أو طرح عدداً من الحدود في معادلة ما يجب أن تكون أبعادها متماثلة.
- ٢- عند ضرب أو قسمة أو رفع عدداً من حدود معادلة ما إلى قوة معينة فإنه يجب معاملة أبعادها بنفس الطريقة.
- ٣- اللوغاريتمات والأسس ليس لها أبعاد.
- ٤ - تفاضل dx له نفس أبعاد x .

مثال ١ : أوجد أبعاد R في المعادلة التالية : $R = \frac{PV}{nT}$

حيث P تمثل الضغط وأبعاده $(L^2)^{-1} \times (MLT^{-2})$ ، V تمثل الحجم وأبعاده (L^3) ، n كمية المادة وأبعاده (n) درجة الحرارة وأبعاده (T) .

الحل : أبعاد R تكون كما يلي :

$$\left[\frac{(\text{MLT}^{-2})(\text{L}^2)^{-1}(\text{L}^3)}{(\text{n})(\text{K})}, \text{i, e, } (\text{ML}^2\text{T}^{-2}\text{n}^{-1}\text{K}^{-1}) \right]$$

تمثل أبعاد الطاقة energy ML^2T^{-2}
وعلى ذلك فإن R لها أبعاد $((\text{energy}) \text{n}^{-1}\text{T}^{-1})$

وبالنسبة لوحدات النظام الدولي.

$$[\text{Nm}^{-2}][\text{m}^3][\text{mol}^{-1}][\text{K}^{-1}] = [\text{Nm mol}^{-1}\text{k}^{-1}] = [\text{J mol}^{-1} \text{k}^{-1}]$$

مثال ٢ :

تشير النظرية الحركية الجزيئية للغازات إلى العلاقة التالية رياضياً :

$$PV = \frac{1}{3} Nmv^2$$

تحقق من ذلك مستخدماً طريقة التحليل للأبعاد القياسية.

الحل :

P في العلاقة السابقة تمثل الضغط وهو القوة التي تخص وحدة المساحات وأبعاده هي $L^{-1}MT^{-2}$ أو $LMT^{-2}.L^{-2}$

وهي على المقياس الفرنسي $cm^{-1}gm sec^{-2}$

والحجم أبعاده L^3 وعلى المقياس الفرنسي cm^3

بتحليل الجانب الأيسر من العلاقة الرياضية السابقة نصل إلى أنه يؤول إلى:

$$cm^{-1}gm sec^{-2} \times cm^3 = cm^2 gm sec^{-2}$$

وعلى الجانب الأيمن فإن N تعنى عدد الجزيئات molecule
و m كتلة الجزيء gm. molecule⁻¹

بينما v^2 هي مربع سرعة هذه الجزيئات أي $\text{cm}^2 \text{sec}^{-2}$
وعلى ذلك فإن الجانب الأيمن يصبح

$$\text{molecule} \times \text{gm. molecule}^{-1} \times \text{cm}^2 \text{sec}^{-2} \\ = \text{gm.cm}^2 \text{sec}^{-2}$$

وهكذا يتضح تماثل جانبي العلاقة الرياضية من ناحية تحليل
الأبعاد القياسية.

بعض تطبيقات الوحدات في الزراعة

الرمز Symbol	الوحدة Unit	التطبيق Application	الكمية Quantity
م	المتر meter	عمق التربة	الطول Length
		ارتفاع النبات	
سم ²	السنتيمتر المربع	مساحة الأصيل	المساحة Area
م ²	المتر المربع	مساحة الورقة	
فدان – هكتار	الفدان – الهكتار	مساحة الأرض	
لتر	اللتر	المعمل	الحجم Volume
م ³	المتر المكعب	الحقل	
كجم / كجم م ³ / م ³	كجم ماء / كجم تربة جافة متر مكعب ماء / متر مكعب تربة	التربة	المحتوى الرطوبي Moisture Content
ميغا جرام / م ³	ميغا جرام / متر مكعب تربة	كثافة التربة الظاهرية	الكثافة Density
ديسمنز / م	ديسمنز / متر	تحمل الملوحة	التوصيل الكهربى Electric Conductivity

الرمز Symbol	الوحدة Unit	التطبيق Application	الكمية Quantity
م ^٣ / م ^٢ . ث أو م / ث	متر مكعب / متر مربع . ثانية	النباتات	معدل البخر-نتح Evapotranspiration rate
م / ث	متر / ثانية	النباتات	معدل الاستطالة Elongation rate
مول/كجم.ث	مول/ كجم (النسيج نباتي جاف) / ثانية	امتصاص الأيون	انتقال الأيون Ion transport
مول شحنة/كجم.ث مول شحنة/كجم.ث	مول شحنة/ كجم (النسيج نباتي جاف) / ثانية		
ث/م	ثانية / متر	الثغور	المقاومة Resistance
ملليجم / م ^٢ . ث	ملليجرام / متر مربع . ثانية	كثافة تدفق كتلة الماء	معدل النتح Transpiration rate
ميغاجرام/ف	ميغا جرام / فدان أو هكتار	محصول الحبوب أو القش	المحصول Yield
جرام/م ^٢ جرام/نبات	جرام / متر مربع جرام/ نبات أو جزء من النبات	كتلة النبات أو جزء النبات	

الكمية Quantity	التطبيق Application	الوحدة Unit	الرمز Symbol
الحرارة النوعية Specific heat	التخزين	جول / كيلوجرام . كلفن	جول / كجم. كلفن
	كثافة التدفق Flux density	حركة الحرارة	وات / متر مربع
انتشار الغازات		جرام/ متر مربع / ثانية مول / متر مربع / ثانية	جرام/ م ^٢ /ث مول/ م ^٢ / ث
حركة الماء		كيلوجرام/ متر مربع / ثانية	كجم/ م ^٢ . ث
		متر مكعب. ثانية/ كيلوجرام	م ^٣ / م ^٢ . ث أوم/ث
التوصيل الحرارى Thermal conductivity	حركة الحرارة	وات / متر . كلفن	وات/ م . كلفن
انتشارية الغاز Gas diffusivity	انتشار الغازات	متر مربع / ثانية	م ^٢ / ث
التوصيل الهيدروليكي Hydraulic conductivity	حركة الماء	كيلوجرام . ثانية / متر مكعب	كجم. ث / م ^٣
		متر مكعب. ثانية/ كيلوجرام	م ^٣ . ث / كجم
		متر / ثانية	م / ث

وسنوضح أيضاً بعض التحويلات الهامة التى يمكن أن يستفاد بها فى حالات عديدة.

أولاً :- الطول

$$\text{المتر} = 1000 \text{ مم} = 100 \text{ سم} = 10 \text{ ديسي} = 39.37 \text{ بوصة} = 3.281 \text{ قدم} = 1.094 \text{ ياردة} = 6.21 \times 10^{-4} \text{ ميل}$$

$$\text{الكيلومتر} = 10^3 \text{ م} = 10^5 \text{ سم} = 10^3 \text{ م} = 39370 \text{ بوصة} = 3281 \text{ قدم} = 1093.6 \text{ ياردة} = 0.621 \text{ ميل}$$

$$\text{الأنجستروم} = 10^{-10} \text{ م}$$

ثانياً :- المساحة

$$\text{المتر المربع} = 10^4 \text{ سم}^2 = 10^6 \text{ كم}^2 = 10^{-4} \text{ هكتار} = 1000 \text{ بوصة مربعة} = 10.76 \text{ قدم مربع} = 1.196 \text{ ياردة مربعة} = 3.861 \times 10^{-1} \text{ ميل}^2 = 2.47 \times 10^{-4} \text{ ايكر}$$

$$\text{الهكتار} = 10^8 \text{ سم}^2 = 10^4 \text{ م}^2 = 0.01 \text{ كم}^2 = 1.55 \times 10^7 \text{ بوصة}^2 = 10.76 \times 10^4 \text{ قدم}^2 = 1.196 \times 10^4 \text{ ياردة}^2 = 3.861 \times 10^{-4} \text{ ميل}^2 = 2.471 \text{ ايكر}$$

$$\text{الفدان} = 4200 \text{ م}^2$$

ثالثاً :- الحجم

$$\text{المتر المكعب} = 10^3 \text{ سم}^3 = 1000 \text{ لتر} = 61.023 \text{ بوصة مكعبة} = 53.314 \text{ قدم مكعب} = 8.107 \times 10^{-4} \text{ ايكر/قدم}$$

$$\text{اللتر} = 1000 \text{ سم}^3 = 0.001 \text{ م}^3 = 61.023 \text{ بوصة}^3 = 0.0353 \text{ قدم}^3 = 8.1 \times 10^{-4} \text{ ايكر/قدم} = 43540 \text{ قدم مكعب}$$

رابعاً : - التدفق

المتر المكعب / ثانية = ٨٦٤٠٠ م^٣ / يوم = ١٠٠٠ لتر / ثانية =
٣.٠٥١ × ١٠^٦ قدم^٣ / يوم = ٧٠.٠٤٥ ايكر-فدان / يوم = ١٥٨٥٠ جالون / دقيقة

التر / ثانية = ٠.٠٠١ م^٣ / ثانية = ٠.٠٣٥٣ قدم^٣ / ثانية = ٣.٥١.٢
قدم^٣ / يوم = ٠.٠٧٠ ايكر-فدان / يوم = ١٥.٨٥ جالون / دقيقة

خامساً : - وحدات مختلفة

الموز = ١٠^٣ مليموز = ١٠^٦ ميكروموز
السيمنز = الموه، الديسمنز / م = المليموز / سم
ال جول = ٠.٢٣٩ كالورى = ١٩^٧ ارج
الوات / متر مربع = ٠.٨٥٩٨ كيلو كالورى / ساعة = ١٩^٧ ارج / ثانية
النيوتن = ١٠^٥ دايين